INSTITUT NATIONAL DE LA PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE

(11) Nº de publication : IA n'utiliser que pour les commandes de reproduction).

2 293 193

PARIS

Α1

DEMANDE DE BREVET D'INVENTION

(21)

- **54**) Acides 4-(E)- et 4-(Z)-7-méthyl-9-(2,6,6-triméthyl-1-cyclohexène-1-yl)-nona-2,4,6,8-tétraènecarboxyliques, leurs dérivés et leurs applications thérapeutiques.
- (51) A 61 K 31/00; C 07 C 175/00. Classification internationale (Int. Cl.2).
- 2 décembre 1975, à 15 h 32 mn. Date de dépôt
- (33) (32) (31) Priorité revendiquée : Demande de brevet déposée en République Fédérale d'Allemagne le 3 décembre 1974, n. P 24 56 959.3 au nom de la demanderesse.
 - (41) Date de la mise à la disposition du B.O.P.I. - «Listes» n. 27 du 2-7-1976. public de la demande
 - 71) Déposant : Société dite : BASF AKTIENGESELLSCHAFT, résidant en République Fédérale d'Allemagne.
 - (72)Invention de :
 - (73) Titulaire : Idem
 - (74) Mandataire : Office Blétry.

La présente invention se rapporte sur moisse phaemicons giquement actifs 4-(E)- et 4-(Z)-7-méthyl-9-(2,6,6-minéthyl-3-cyclohomène-i-yl)-nons-2,4,6,8-tétraène-malbuyu lques, à cos dérivés de ces acides, à un mucésé de préparation de ceu composés et à leurs utilisations thérapeus ques

Dans tout ce qui suit, pour des raisons de simplicité, ces acides seront désignés sous les neus respectifs d'acide"13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans" et d'acide "ll-cis-13-déméthyl-vitaminique A", et leurs dérivés par la nomenclature simplifiée correspondante.

Dans Tetrahed.com, volume 22, pages 293 à 299 (1966), on décrit la préparation de l'ester méthylique de l'acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans à partir de l'aldéhyde trans-bêta-ionylidène acétique et du gamma-diéthylphosphonate du crotonate de méthyle, l'ester méthylique obtenu étant destiné à servir de produit intermédiaire dans la préparation de l'acétate de la 13-déméthyl-vitammique A entièrement trans, totalement dépourvu d'activité biologique.

On trouvera un spectre de résonance magnétique protonique 20 à 220 MHz de l'acide 13-déméthyl-vivaminique A entièrement trans, sans autre indication sur les propriétés du produit, dans O. Isler, Carotenoids, page 241, Birkhäuser Verlag, Bâle, 1974. L'acide 11- cis-13-déméthyl-vitaminique A n'a jamais été décrit antérieurement.

La Demanderesse a maintenant trouvé que l'acide ll-cis-13déméthyl-vitaminique A et ses dérivés de formule I et les dérivés de l'acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans répondant à la formule II :

BAD ORIGINAL

dans lesquelles

5

10

20

R¹ représente un groupe alcoxy en C₁-C₄, un groupe phénoxy éventuellement substitué par des groupes hydroxy ou carboxyle, un groupe amino éventuellement mono- ou di-substitué par des groupes alkyle en C₁-C₄ ou par des groupes phényle eux-mêmes éventuellement substitués par des groupes hydroxy, alkyle en C₁-C₄, carboxyle, carboxyméthyle ou carboxyéthyle, un hétérocycle saturé azoté portant de 3 à 6 sommets et pouvant le cas échéant contenir également de l'oxygène comme élément du cycle, un groupe acyle en C₂-C₄, le groupe azido ou un reste d'hydrazine éventuellement substitué par des groupes méthyle ou phényle, ou le radical C¹8H₂5CO-O- avec la configuration de l'acide ll -cis-13-déméthyl-vitaminique A et

 R^2 représente un groupe alcoxy en C_2 - C_4 , un groupe phénoxy éventuellement substitué par des groupes hydroxy ou carboxyle, un groupe amino éventuellement mono-ou di- substitué par des groupes alkyle en C_1 - C_4 ou par des groupes phényle eux-mêmes éventuellement substitués par des groupes hydroxy, alkyle en C_1 - C_4 , carboxyle, carboxyméthyle ou carboxyéthyle, un hétérocycle azoté saturé portant de 3 à 6 sommets et qui peut éventuellement contenir en outre de l'oxygène comme élément cyclique, un groupe acyle en C_2 - C_4 , le groupe azido ou un reste d'hydrazine éventuellement substitué par des groupes méthyle ou phényle ou le radical

35 C₁₈H₂₅CO-O avec la configuration de l'acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans, possédaient une activité pharmacologique intéressante et en particulier une influence activante sur la régénération des cellules.

Parmi les substituants représentés par R¹, on citera les suivants :

- 5 les groupes alcoxy en C₁-C₄ comme méthoxy, éthoxy, n-propoxy, isopropoxy, n-butoxy, isobutoxy, sec-butoxy, et tert-butoxy et plus spécialement éthoxy et isopropoxy, ce dernier étant le groupe alcoxy préféré; des groupes phénoxy éventuellement substitués par des groupes hydroxy ou carboxyle, et par exemple le groupe
- phénoxy et le groupe 2-carboxylphénoxy, ce dernier étant particulièrement apprécié; un groupe amino éventuellement mono- ou disubstitué par des groupes alkyle en C₁-C₄ ou par un groupe phényle
 lui-même substitué par des groupes hydroxy, alkyle en C₁-C₄,
 carboxyle, carboxyléthyle ou carboxyéthyle et par exemple les
- groupes: amino, méthylamino, éthylamino, n-propylamino, isopropylamino, n-butylamino, sec-butylamino, tert.-butylamino, isobuthylamino, phénylamino, 3,4-diméthylamino, 4-carboxylphénylamino, 4-carboxyméthylphénylamino, 4-carboxyéthylphénylamino, diméthylamino, diéthylamino, diéthylamino, di-n-propylamino-di-n-butylamino, diphényl-
- amino, parmi lesquels on préfère le groupe 3,4-diméthylamino et le groupe 4-carboxyéthylphénylamino; les hétérocycles azotés saturés de 3 à 6 sommets contenant éventuellement de l'oxygène comme élément du cycle et par exemple les cycles de l'aziridine, de la pipéridine ou de la morpholine, ces deux derniers étant
- 25 particulièrement appréciés; un groupe acyle en C₂-C₄, par exemple acétyle, propionyle, butyryle; un reste d'hydrazine éventuellement substitué et par exemple un reste d'hydrazine, de méthylhydrazine ou de phénylhydrazine.

R¹ peut en outre représenter le radical C₁₈H₂₅CO-O- avec 30 la configuration de l'acide ll-cis-déméthyl-vitaminique A.

Parmi les substituants représentés par R² on peut citer : les groupes alcoxy en C₂-C₄, par exemple éthoxy, n-propoxy, isopropoxy, n-butoxy, sec-butoxy, tert-butoxy, isobutoxy, le groupe isopropoxy étant particulièrement apprécié; des groupes phénoxy portant éventuellement des substituants hydroxy ou carboxyle, par exemple phénoxy et 2-carboxylphénoxy, et en particulier ce dernier;

des groupes amino éventuellement mono- ou di-substitués par des groupes alkyle en C1-C4 ou par un groupe phényle lui-même éventuellement substitué par des groupes hydroxy, alkyle en C_1-C_A , carboxyle, carboxyméthyle, carboxyéthyle, et par exemple: amino, 5 méthylamino, éthylamino, n-propylamino, isopropylamino, n-butylamino, sec .- butylamino, tert .- butylamino, isobutylamino, phénylamino, 3,4-diméthylamino, 4-carboxylphénylamino, 4-carboxyméthyphénylamino, 4-carboxyéthylphénylamino, diméthylamino, diéthylamino, di-n-propylamino, di-n-butylamino, diphénylamino, le groupe 10 3,4-diméthylamino - et le groupe 4-carboxyéthylphénylamino étant particulièrement apprécié; des hétérocycles saturés azotés portant 3 à 6 sommets et contenant éventuellement de l'oxygène comme élément cyclique, par exemple les cycles aziridine, pipéridine ou morpholine, parmi lesquels les deux derniers sont les plus appréciés; un groupe acyle en C2-C4, par exemple acétyle, propionyle, butyryle; un reste d'hydrazine éventuellement substitué, par exemple un reste de l'hydrazine, de la méthylhydrazine ou de la phénylhydrazine; R² peut en outre représenter le radical C₁₈H₂₅-CO-O avec la configuration de l'acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans. L'invention comprend également un procédé de préparation de l'acide ll-cis-13-déméthyl-vitaminique A et de l'acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans et des dérivés de formules I et II dans lesquelles R¹ représente un groupe alcoxy en C₁-C₄, un groupe phénoxy éventuellement substitué par des groupes hydroxy ou carboxyle, un groupe amino éventuellement mono- ou di-substitué

un groupe phénoxy éventuellement substitué par des groupes hydroxy ou carboxyle, un groupe amino éventuellement mono- ou di-substitué par des groupes alkyle en C_1-C_4 ou par des groupes phényle qui sont eux-mêmes éventuellement substitués par des groupes hydroxy, alkyle en C_1-C_4 , carboxyle, carboxyméthyle ou carboxyéthyle, un hétéro-cycle saturé azoté portant de 3 à 6 sommets et peut le cas échéant contenir de l'oxygène com e élément cyclique, un groupe acyle en C_2-C_4 , le groupe azido ou un reste d'hydrazine éventuellement substitué par un groupe mêthyle ou phényle, ou le radical $C_{18}-H_{25}-C_{18}-H_{25}$ ou avec la configuration de l'acide ll-cis-13-déméthyl-vitaminique A et R² représente un groupe alcoxy en C_1-C_4 , un groupe phénoxy éventuellement substitué par des groupes hydroxy ou

carboxyle, un groupe amino éventuellement mono- ou di-substitué par des groupes alkyle en C_1 - C_4 ou par des groupes phényle, lesquels peuvent eux-mêmes être substitués le cas échéant par des groupes hydroxy, alkyle en C_1 - C_4 , carboxyle, carboxyméthyle ou carboxyéthyle, un hétérocycle saturé azoté portant de 3 à 6 sommets et contenant éventuellement de l'oxygène en élément cyclique, un groupe acyle en C_2 - C_4 , le groupe azido ou un reste d'hydrazine éventuellement substitué par des groupes méthyle ou phényle, ou le radical C_{18} - H_{25} CO-O- avec la configuration de l'acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans, le procédé se caractérisant en ce que l'on fait réagir un composé de formule III avec un composé de formule IV :

X représentant un reste d'acide organique ou minéral, par exemple halogénure, plus spécialement bromure ou chlorure, bisulfate ou toluène sulfonate, et R représente un groupe alkyle en C₁-C₄, par exemple méthyle, éthyle, n-propyle, isopropyle, n-butyle, isobutyle, sec-butyle, ou un atome d'hydrogène, un ion de métal alcalin, par exemple de sodium ou de potassium, ou un ion ammonium, dans un solvant inerte à une température comprise entre -20 et +30°C en présence d'une base, après quoi on sépare le mélange d'isomères obtenu, consistant en composés de formule V et VI:

dans lesquelles R³ à la signification indiquée ci-dessus, et le cas échéant, on prépare à partir des acides purs, en passant par l'intermédiaire du chlorure d'acide correspondant, de manière connue en soi, un dérivé d'acide de formule I ou II.

Les composés de départ de formule III sont connus et leur préparation a été décrite dans la littérature technique (cf. brevet allemand N° 1 060 386).

La préparation de l'acide -aldéhyde fumarique et de ses dérivés ou sels (composés de formule IV) utilisés comme composés de départ est décrite dans Annalen der Chemie, volume 697, page 42 (1966). De préférence on utilise des composés de formule IV dans laquelle R³ représente un atome d'hydrogène, un groupe méthyle, éthyle, un atome de sodium, de potassium ou un radical ammonium.

Pour la réaction d'un composé de formule III avec un

15 composé de formule IV dans l'intervalle de température indiqué
et plus particulièrement dans l'intervalle préféré de -20 à +30°C,
les solvants organiques intertes qui conviennent sont les éthers
dialkyliques et les éthers cycliques saturés comme l'éther éthylique, le dioxanne, le tétrahydrofuranne, des hydrocarbures cycliques

20 comme le cyclohexane, les hydrocarbures aromatiques comme le
benzène, le toluène, le xylène, le nitrobenzène, des nitriles
et des esters d'acides carboxyliques aliphatiques inférieurs, comme
l'acétonitrile et l'acétate d'éthyle, des amides d'acides carboxyliques aliphatiques inférieurs comme le diméthylformamide, ainsi

25 que des alcools aliphatiques inférieurs comme le méthanol, l'éthanol,
l'isopropanol.

On peut utiliser comme bases des hydroxydes et alcoolates alcalins et alcalinoterreux, par exemple le méthylate et l'éthylate de sodium, des amines ou des bases azotées, par exemple l'ammoniac.

30 La quantité de base sera avantageusement déduite par le calcul de la stoechiométrie correspondant à la conversion du composé de formule III en l'ylide correspondant.

Les conditions de réaction spécifiées correspondent à celles de la réaction de Wittig bien connue (Organic Reactions, 75 volume 14, page 270, 1965). Le mélange d'isomère obtenu dans cette réaction peut être séparé par recristallisation ou par chromatographie sur colonne. Pour la recristallisation, on peut utiliser un mélange heptane-isopropanol ou du méthanol. Pour la séparation par chromatographie sur colonne, on peut utiliser une colonne de gel de silice et comme éluant de l'éther de pétrole ou un mélange 5 éther éthylique-éther de pétrole.

On peut également saponifier au préalable les esters de formuleV et VI et procéder à la séparation du mélange d'isomères sur les acides carboxyliques.

Les esters V et VI peuvent être saponifiés de manière

10 connue en soi. On chauffe avantageusement avec une à 3 moles d'une
base forte comme l'hydroxyde de sodium ou l'hydroxyde de potassium,
dans un alcool approprié, par exemple l'éthanol, jusqu'à saponification quantitative. Les acides carboxyliques peuvent être
séparés par recristallisation dans le méthanol ou par chromato
15 graphie sur colonne, comme pour les esters.

Les dérivés de l'acide 13-déméthyl-vitaminique A répondant aux formules I et II peuvent être préparés à partir des acides libres en passant par l'intermédiaire d'un dérivé fonctionnel de ces derniers qu'on fait ensuite réagir avec un composé de formule R¹H ou R²H correspondant aux significations indiquées pour R¹ et R².

Le dérivé fonctionnel préféré de l'acide ll-cis-13-déméthyl-vitaminique A ou de l'acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans est le chlorure d'acide correspondant qu'on peut préparer de 25 la manière habituelle sans aucune difficulté à l'aide d'un halogénure d'acide minéral tel que le chlorure de thionyle. Il est recommandé d'utiliser le chlorure d'acide à l'état de solution dans un solvant organique anhydre. Parmi les solvants qui conviennent à cet effet on citera par exemple l'éther éthylique, le tétrahydrofuranne, le benzène et le toluène. D'autre part, il est recommandé d'utiliser le chlorure d'acide immédiatement après préparation.

On fait réagir le chlorure d'acide correspondant avec un alcool, un phénol, une amine primaire ou secondaire, un acide, un azide ou un dérivé de l'hydrazine selon les significations indiquées pour R¹ et R², de préférence à des températures de -20

à +50°C. Il est avantageux d'effectuer la réaction à l'abri de l'oxygène, en atmosphère de gaz interte, par exemple en atmosphère d'azote, et en évitant une trop forte exposition à la lumière.

Le chlorure d'hydrogène libéré dans la réaction sera 5 avantageusement absorbé par la quantité équivalente d'un accepteur. Parmi les produits qui conviennent à cet effet on citera des amines tertiaires telles que la triéthylamine ou la pyridine ou bien, dans le cas où on prépare des amides, un excès de l'amine mise en oeuvre.

10 En dehors des composés mentionnés dans les exemples ciaprès, on peut encore citer l'ester méthylique de l'acide ll-cis-13-déméthyl-vitaminique A, l'ester éthylique de l'acide ll-cis-13-déméthyl-vitaminique A et l'ester isopropylique de l'acide ll-cis-13-déméthyl-vitaminique A.

Les composés de l'invention spécifiés dans la revendication 1 ainsi que l'acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans et son ester méthylique présentent des effets surprenants sur la régénération cellulaire. Ils activent le métabolisme cellulaire et favorisent la granulation, et peuvent donc être utilisés comme agents thérapeutiques en administration topique et systémique.

Comparativement à l'acide vitaminique A bien connu, l'acide ll-cis-13-déméthyl-vitaminique A par exemple présente une activité beaucoup plus forte.

Ainsi par exemple si, à une culture de cellules épider25 miques obtenue par traitement de la peau de cobaye à la trypsine
(0,25 %) on ajoute in-vitro de l'acide vitaminique A ou de l'acide
ll- cis-13-déméthyl-vitaminique A ou un dérivé de ce dernier,
par exemple l'ester salicylique de l'acide ll-cis-13-déméthylvitaminique A, ou bien l'acide 13-déméthyl-vitaminique A entière30 ment trans, en solution dans le diméthylsulfoxyde dans tous les
cas, en incubant pendant l heure avec 2 µ Ci (2 microcuries) de
3H-thymidine-méthyle-3H, on reconnaît nettement l'effet stimulant
sur la croissance des cellules à La synthèse de l'ADN, mesurée
par l'incorporation de thymidine à l'aide d'un compteur de scintillations à liquide (pour ce qui concerne les modes opératoires,
cf. Christophers, The Journal of Inves tigative Dermatology, 63,

Nº 6, 1974). On constate une remarquable activité dans le cas de l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A. Comparativement à l'acide vitaminique A, l'effet stimulant a l'addition de 10 microgrammes par ml de culture cellulaire est en moyenne plus d'1,5 fois plus forte pour l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A. Comparativement à la croissance de cultures cellulaires témoins, l'acide vitaminique A triple environ la croissance; l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A la multiplie par 5 environ. L'acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans et l'ester salicylique de l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A sont également actifs dans une moindre mesure.

Les résultats rapportés dans le tableau ci-après mettent en évidence l'influence de l'acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans, de l'acide 11- cis-13-déméthyl-vitaminique A et de l'ester salicylique de ce dernier acide sur la synthèse de l'ADN dans des cellules épidermiques élevées in-vitro comparativement à l'acide vitaminique A.

10

15

20	substance incubée 10 mg/ml	nombre d'essais 1)	synthèse moyenne d'ADN en % du té- témoin 2)
	témoin	3	100
,	acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans	1	130,2
25	acide 11-cis-13-déméthyl-vitami- nique A	3	552,3
	ester salicylique de l'acide 11- cis-13-déméthyl-vitaminique A	1	169,2
	acide vitaminique A	3	391,7
		·	

- 30 1) Les résultats rapportés sont les valeurs moyennes de 3 mesures.
 - 2) Mesurées en cpm/culture incorporation de ³H-TdR en 1 à 2 heures d'incubation(1 µCi de ³H- TdR), cpm signifiant "coups par minute" et TdR "thylmine-désox riboside".
- On peut également mettre en évidence l'excellent effet de l'acide 11- cis-13-déméthyl-vitaminique A sur la croissance

des cellules épithéliales in-vivo. En opérant par la méthode de Heite (Arzneimittel-Forschung 23, 1342, 1973) on provoque un défaut de tissu sur les deux oreilles de lapins en découpant à l'emportepièce un morceau circulaire 6 mm de diamètre au travers de toutes 5 les couches de tissu de l'oreille, sous narcose, et en provoquant en outre une attaque de la région par des rayons X (500 R, 55 KV, tube de 1,5 cm, distance de la peau 10 cm), en freinant en outre la guérison spontanée par application quotidienne de prednisolone (1 à 2 mg par kg par voie sous-cutanée), le traitement local quoti-10 dien sur une oreille par une préparation en gel contenant 0,05 % d'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A ou d'acide 13-déméthylvitaminique A entièrement trans ou d'acide vitaminique A conduit en 4 à 7 semaines à une guérison nettement plus rapide que le traitement par un gel inerte sur l'autre oreille. Dans cet essai 15 également, l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A possède l'activité de régénération la plus marquée. Ainsi, le diamètre de la blessure est réduit de 54 % en 6 semaines par l'acide 11-cis-13déméthyl-vitaminique A, comparativement à sa dimension au début de l'essai; la réduction est de 43 % pour l'acide vitaminique A 20 et de 17,2 à 19,9 % pour le gel ne contenant pas de substance active.

Les composés selon l'invention peuvent être utilisés pour le traitement de maladies s'accompagnant de troubles de la régénération cellulaire, et par exemple des brûlures, des blessures guérissant mal, de l'acné, des phénomènes de kératinisation, comme Ichthyosis, Psoriasis, Pityriasis, Rosacea ou les pellicules des cheveux.

L'invention comprend donc également des compositions thérapeutiques contenant comme constituant actif l'un des composés mentionnés dans la revendication 1, ci-après, l'acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans ou l'ester méthylique de l'acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans, avec des véhicules ou diluants usuels.

Selon le mode d'administration prévu, on peut préparer 35 de la manière habituelle des compositions thérapeutiques appropriées par utilisation des produits auxiliaires pharmaceutiques usuels. Les formes d'aministration pour l'application externe sur la peau sont par exemple des solutions, des gels, des crèmes, des pommades ou des poudres; pour l'administration systémique, il peut s'agir par exemple de comprimés, de capsules, de dragées ou de solutions.

Les formes d'administration particulièrement appréciées pour l'application locale sont les solutions, les crèmes et les gels et pour l'application systémique les gouttes et les capsules.

Les formes d'administration préférées contiennent l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A ou ses dérivés. L'acide 11- cis-13-déméthyl-vitaminique A et son ester salicylique sont particulièrement préférés.

Les compositions thérapeutiques peuvent contenir les composés actifs, pour l'application locale à des concentrations de 0,01 à 1,0 %, de préférence de 0,05 à 0,1 %, et pour l'administration systémique de préférence sous forme de dose unitaire contenant de 1 à 5 mg, avec une posologie quotidienne allant jusqu'à 100 mg.

Les produits auxiliaires pharmaceutiques utilisés habituellement sont par exemple, pour l'application locale, des alcools comme l'isopropanol, l'huile de ricin éthyoxylée ou l'huile de ricin hydrogénée et éthoxylée, l'acide polyacrylique, le monostéarate de glycérol, l'huile de paraffine, le polyéthylène glycol 400, le stéarate du polyéthylène glycol 400, et des alcools gras éthoxylés, et pour l'administration systémique le lactose, le propylène glycol et l'éthanol.

Les exemples qui suivent illustrent l'invention sans toutefois la limiter. Dans ces exemples les indications de parties et de % s'entendent en poids, sauf indication contraire.

30 ester éthylique de l'acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans.

35

5

A 800 ml d'une solution de 0,435 mole de chlorure de bêtaionylidène-éthyl-triphényl-phosphonium dans du diméthylformamide, on ajoute 55,7 g, 0,435 mole, d'ester éthylique de l'acide -aldéhyde fumarique, on refroidit à -20°C et on ajoute en 30 mn 1,7 mole 5 d'éthylate de sodium. On agite encore 2 heures à température ambiante. On coule le mélange de réaction dans un excès d'acide sulfurique à 20 % et on extrait 5 fois avec 250 ml à chaque fois de n-heptane. On lave les extraits à trois reprises par 600 ml d'un mélange méthanol/eau, 60 : 40 à chaque fois, puis avec 1 litre 10 d'eau, on les sèche et on les concentre. On obtient 113,9 g d'huile soit 83 % de produit brut qui, d'après le spectre de résonance magnétique nucléaire à 220 MHz, contient environ 20 % d'ester éthylique de l'acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans et environ 45 % d'ester éthylique de l'acide 11-cis-13-déméthyl-vita-15 minique A. l'huile peut être cristallisée à l'aide de 110 ml de n-heptane et 110 ml d'isopropanol. On recristallise deux fois dans le mélange heptane-isopropanol; on obtient des cristaux de couleur jaune fondant à 95-98 °C.

Analyse: $C_{21}H_{30}O_2$ P.M. = 314,45 trouvé : $C_{30,2}$ H 9,6% 0 9,6% calculé : $C_{30,2}$ H 9,6% 0 10,18% UV: A_{30} Max = 360 nm E_{1}^{1} = 14 100 dans l'éthanol

25

Exemple 2

acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans

On fait bouillir 2 heures au reflux 11,4 g, 0,036 mole, d'ester éthylique de l'acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement 35 trans avec 62 ml, 0,062 mole, de potasse alcoolique N. On refroidit à température ambitante et on coule dans 40 al d'acide sulfurique

à 20 %. On dilue par 200 ml d'eau et on extrait 3 fois par 60 ml de chlorure de méthylène à chaque fois. On lave les extraits chlorométhyléniques par 60 ml d'eau, on les sèche et on les concentre. On obtient 11,1 g de cristaux jaunes bruts. Après 3 recristallisations dans le méthanol, l'acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans est pur à la chromatographie sur couche mince. Cristaux jaune-orangé fondant à 130-136°C.

Analyse: $c_{19}H_{26}O_2$ P.M. = 286,40

trouvé: C 79,4 % H 9,0 % O 11,4 %

calculé: C 79,68 % H 9,15 % O 11,17 %

UV dans l'isopropanol λ max = 355 nm E_1^1 = 1 704

spectre de RMN - 13 C (CDCl $_3$; étalon TMS)

15 2 16 7 19 11 13 15 соон 3 15 18

La numérotation modifiée de la formule ci-dessus a été adoptée uniquement pour les buts de la classification de résonance magnétique nucléaire (cf. Numérotation dans Isler, Carotenoids, Bâle, 1974)

atome de carbone

10

30

déplacement chimique (ppm)

130,5

25 2 34,-39,8 4

	atome de carbone	déplacement	chimique (ppm)
	6		137,8
	7		129,9
5	8		137,1
-	- 9		141,6
	10	<u>*</u>	129,2
	11		129,9
	12		129,1
10	13		138,4
10	14		118,9
	15		172,5
	16		29,0
	17		29,0
	18		21,7
15	19 ·		12,9
	=	•	

Exemple 3

acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A.

A une solution de 1,5 mole de chlorure de bêta-ionylidèneéthyl-triphényl-phosphonium dans le diméthylformamide, on ajoute
192 g, 1,5 mole, d'ester éthylique de l'acide -aldéhyde fumarique,
on refroidit à -20°C et on ajoute 3 moles d'éthylate de sodium.
Après 3 heures d'agitation à température ambiante, on coule le
30 mélange de réaction dans un excès d'acide sulfurique à 20 %. On
extrait 5 fois avec 800 ml de n-heptane, on combine les extraits
dans l'heptane et on les lave à 3 reprises avec 1 litre à chaque
fois de méthanol aqueux à 60 % puis une fois par 2 litres d'eau.
Après séchage et concentration, on obtient 405 g d'une huile brute
35 qu'on chauffe au reflux pendant 2 heures avec 1,85 l d'une solution
N-d'hydroxyde de potassium dans l'éthanol. On acidifie par 600 ml

d'acide sulfurique à 20 %, on extrait à l'éther, on lave la phase éthérée à l'eau et on concentre après séchage. On obtient 362 g d'un produit brut qu'on redissout dans 4 l d'éther de pétrole chaud. Le refoidissement à-20°C donne 154 g d'un mélange cristallin qui, d'après le spectre de résonance magnétique nucléaire à 220 MHz, consiste en acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans et acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A. Plusieurs recristallisations dans le méthanol permettent d'isoler 50 g d'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A pur. Cristaux jaunes fondant à 151-156°C.

Analyse: $C_{19}^{H}_{26}^{O}_{2}$ P.M. = 286,40 trouvé: C 79,5% H 8,8% O 11,2% calculé: C 79,68% H 9,15% O 11,17%

15 spectre de résonance magnétique protonique à 220 MHz : acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A.

UV:
$$\lambda \max = 354 \text{ nm}$$

 $E_1^1 = 1 200$ dans l'isopropanol

20 spectre de RMN - 13 (CDCl₃; étalon TMS)

La numérotation modifiée de la formule ci-dessus a été adoptée uniquement pour les buts de la classification de résonance magnétique nucléaire, en conformité avec 0. Isler, Carotenoids,

30 Bâle, 1974.

25

	atome de carbone	déplacement	chimique (ppm	1)
	1		34,3	
	. 2	•	39.7	
	3	t d	19,3	
5	4		33,2	
	5		130,4	
	6		137,5	
	7		129,8	
	8		137,2	
10	9		141,4	
	10		124,1	
	11		134,1	
	. 12		125,1	
	13		141,0	
4-	14	• • • •	120,0	
15	15		172,8	
	16		29,0	-
	17	-	29,0	
	18		21,7	
20	19		12,5	

Exemple 4

25

acide 11- cis-13-déméthyl-vitaminique A.

Dans une solution de 0,652 mole de chlorure de bêta-ionylidène-éthyl-triphényl-phosphonium et 66 g, 0,66 mole, d'acide aldé-30 hyde fumarique dans 1.600 ml de méthanol, on injecte à une température de -20 à -25°C 68 g, 3,78 mole, d'ammoniac. On ajoute 100 ml d'une solution de méthylate de sodium à 30 % dans le méthanol. On agite 1 h 30 à température ambiante puis † heure à 40°C. On corcentre à l'évaporateur rotatif, on acidifie par l'acide sulfurique 35 à 10 % et on extrait à l'éther. On lave la phase éther à l'eau, on la sèche et on la concentre. Le résidu est purifié par chromatographie sur colonne de gel de silice (éluant : éther de pétrole, éther de pétrole/éther = 10 : 1) et on recristallise dans le méthanol.

Rendement: 30,3 %

5 Analyse: $C_{19}H_{26}O_2$ P.M. = 286,40

trouvé: C 79,5 % H 9,0 % O 11,6 % calculé: C 79,68 % H 9,15 % O 11,17 %

UV: λ max = 355 nm E_1^1 = 1 180 dans l'éthanol

. 10

Exemple 5

chlorure de l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A.

15

On dissout 20 g, 0,07 mole, d'acide 11-cis-13-déméthylvitaminique A dans 300 ml d'éther sec et 5,7 ml de pyridine sèche.
On ajoute goutte à goutte en atmosphère d'azote et à l'abri de
l'humidité, à -10°C, en 45 mn, 5,5 ml de chlorure de thionyle
distillé dans 20 ml d'éther sec. On agite encore ½ heure à -10°C
et 2 heures à température ambiante et on essore le chlorhydrate
25 de pyridine. On utilise immédiatement la solution du chlorure de
l'acide 11- cis-13-démétnyl-vitaminique A.

On prépare par un mode opératoire analogue le chlorure de l'acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans.

Exemple 6

4'-carbéthoxyanilide de l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A.

A une suspension de 11,6 g, 0,07 mole, de p-aminobenzoate d'éthyle dans 50 ml d'éther sec, on ajoute une solution fraîchement préparée de 0,035 mole de chlorure de l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A dans 150 ml d'éther sec et on chauffe 4 heures au reflux. Après essorage, on lave le filtrat éthéré à l'eau, on le sèche et on le concentre. On agite l'huile résiduelle avec du méthanol et on recristallise à plusieurs reprises dans le méthanol. Rendement : 39 %, cristaux jaunes fondant à 107-112°C. Produit unique à la chromatographie sur couche mince.

Analyse:

5

P.M. = 433,57

20 trouvé: C 77,0% H 7,8% N 3,7% O 11,2% calculé: C 77,56% H 8,14% N 3,23% O 11,07%

le spectre de résonance magnétique protonique à 220 MHz confirme la structure de l'amide obtenu.

25 Exemple 7

30

ester salicylique de l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A.

A une solution fraîchement préparée de 10 g, 0,035 mole, de chlorure de l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A dans 150 ml d'éther sec, on ajoute 0,35 mole de pyridine puis, goutte à goutte,

une solution de 4,84 g, 0,035 mole, d'acide salicylique dans 20 ml d'éther sec. Après 3 heures d'agitation à température ambiante, on essore; on lave le filtrat avec de l'acide chlorhydrique dilué puis avec de l'eau, on le sèche et on le concentre. Le produit brut est purifié par chromatographie sur colonne (gel de silice, éluant : éther de pétrole plus éther). On recristallise dans le mélange éther de pétrole/éther, 10 : 1, à -30°C. Cristaux jaunes fondant à 130-138°C.

Analyse:

10

trouvé: C 76,3 % H 7,6 % O 15,8 % calculé: C 76,82 % H 7,44 % O 15,74 %

UV: λ max = 368 nm

 $E_1^1 = 836$ dans l'éthanol

15 le spectre infra-rouge et le spectre de résonance magnétique protonique confirment la structure du composé.

Exemple 8

3',4'-diméthylanilide de l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A.

20

25

A une solution de 24,2 g, 0,2 mole, de 3,4-diméthylaniline dans 100 ml d'éther sec, on ajoute une solution fraîchement préparée de 0,1 mole de chlorure de l'acide 11-cis-13-déméthyl-vita-30 minique A et on chauffe 6 heures au reflux. On essore, on lave le filtrat éthéré à l'acide chlorhydrique dilué et à l'eau, on le sèche et on le concentre. Le produit brut huileux est recristallisé à froid dans l'éther de pétrole; on recristallise dans l'éthanol aqueux.

35 Cristaux jaunes fondant à 156-161°C.

Analyse: $C_{27}H_{35}NO$ P.M. = 389,56

trouvé : C 83,2 % H 8,4 % N 4,0 % O 4,4 % calculé : C 83,24 % H 9,06 % N 3,60 % O 4,11 %

UV dans l'éthantl

5 h = 367 nm $E_1^1 = 1 236$

Le spectre de résonance magnétique protonique et le spectre infra-rouge confirment la structure du composé.

10 Exemple 9

. 15

30

35

Pipéridide de l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A.

A une solution de 6,93 ml, 0,07 mole, de pipéridine dans 100 ml d'éther sec, on ajoute à température ambiante goutte-à20 goutte une solution fraîchement préparée de 0,035 mole de chlorure de l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A dans l'éther sec.

Après 4 heures d'agitation, on essore. On lave le filtrat à l'acide chlorhydrique dilué et à l'eau, on le sèche et on le concentre.

Le produit brut est recristallisé une fois dans l'éther de pétrole et 2 fois dans l'éthanol aqueux.

Cristaux jaunes fondant à 114-116°C.

Analyse: C24H35NO P.M. = 1258

trouvé: C81,8 % H 9,8 % O 4,7 % N 4,3 % calculé: C81,53 % H 9,98 % O 4,52 % N 3,96 %

W dans l'éthanol

 $\lambda \max = 356 \text{ nm}$ $E_1^1 = 1 258$

Le spectre de résonance magnétique protonique et le spectre

infra-rouge confirment la structure du composé.

Exemple 10

Morpholide de l'acide 11- cis-13-déméthyl-vitaminique A.

5

20

10 Ce produit est préparé par un mode opératoire analogue à celui de l'exemple 6. Après purification par chromatographie sur colonne d'alumine neutre (éluant : hexane/éther/méthanol, 50 : 10 : 2) on recristallise dans l'éther de pétrole.

Cristaux jaunes fondant à 90-93,5°C.

15 Analyse:

trouvé: C 76,90 % H 9,5 % O 9,5 % N 3,6 % calculé: C 77,70 % H 9,35 % O 9,0 % N 3,94 %

UV dans l'éthanol

 $\max = 358 \text{ nm}$ $E_1^1 = 1 132$

Le spectre infra-rouge et le spectre de résonance magnétique protonique confirment la structure du composé.

On donne ci-après des formules de compositions thérapeutiques ou véh cules médicamenteux appropriés à l'application externe :

Exemple 11

solution

	acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A		0,5 g
3.0	huile de ricin hydrogénée et éthoxylée (produ commerce Cremophor RH 40 de la firme BAS Ludwigshafen, R.F.A.)		3 5,0 g
	polyéthylène glycol 400		3 5,0 g
3 5	huile de ricin éthoxylée (produit du commer Soltigen 767, de la firme Chemische Werke, WITTEN, R.F.A.)	rce	10,0 g
	eau\déminéralisée	Q.S. pour	100.0 g

	On mélange le Cremophor RH 40 et le Softigen 7	67 et on	
	chauffe à 70°C. On dissout la substance active sous ag	itation	et
	on ajoute le polyéthylène glycol 400. On refroidit la ;	_	
	à 40°C et on ajoute lentement, sous agitation, l'eau re	échauffé	е
5	à 40°C. La solution finie est filtrée et introduite par	r_exempl	е
	dans des flacons de 100 ml.	-	
	Exemple 12		
	Crème		
	acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A	1,0	g
10.	butylhydroxytoluène	0,1	g
	monostéarate de glycérol	11,0	g
	stéarate du polyéthylène glycol 400	6,0	g
	alcool gras éthoxylé	4,0	g
	huile de paraffine	10,0	g
15	ester p-hydroxybenzoïque (produit du commerce Nipastéril, de la firme Nipalaboratorium, Fambourg, R.F.A.)	0,2	g
	parfum	0,1	g
	eau déminéralisée Q.S. pour	-	_
	On fond les matières grasses et on disperse da	-	_
20	sous agitation à 65°C la substance active en poudre fin		
	butylhydroxytoluène (solution 1). On fait bouillir l'ex	au avec	
	l'ester-p-hydroxybenzoïque puis on refroidit à 65°C (se	olution	II).
	On émulsionne la solution II par petites portions sous	bonne	
2 5	agitation dans la solution I. Après refroidissement à	45°C, on	
	ajoute le parfum et on refroidit l'émulsion sous agita	tion à	
	température ambiante. La crème finie est introduite da	ns des t	ubes
	portant un vernis de protection intérieur.		
	Exemple 13		
30	gel		
	acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A	0,01	g
	butylhydroxytoluène	0,1	g
	huile de ricin éthoxylée (Cremophor EL, de la firme BASF AG, Ludwigshafen, R.F.A.)	35,0	g
3 5	isopropanol	20,0	g
	acide polyacrylique (produit du commerce Carbopol de la firme Goodrich, Hambourg, R.F.A.)	1,5	g

triéthanolamine	
	0,002 g 0,2 g
Nipalaboratorium, Hambourg, R.F.A.)	0,2 g
eau déminéralisée Q.S. pour	100,0 g
On chauffe le Cremophor EL à 60°C, on dissout	dans la masse
sous agitation la substance active et le butylhydroxy	toluène et
on mélange l'isopropanol contenant en solution l'este	
	rtant un vernis
Vitaminique A	0,5 g
huile de ricin hydrogénée éthoxylée (Cremophor RH 40 de la firme BASF AG, Ludwigshafen, R.F.A.)	35,0 g
polyéthylène glycol 400	35,0 g
huile de ricin éthoxylée (Softigen 767 de la firme Chemische Werke, WITTEN, R.F.A.)	10,0 g
eau déminéralisée Q.S. pour	100,0 g
On mélange le Cremophor RH 40 et le Soltigen	767 et on
chauffe à 70°C. On dissout la substance active sous a	
à 40°C et on ajoute lentement sous agitation de l'eau	rechauffée
	par exemple
ester salicylique de l'acide 11-cis-13-déméthyl- vitaminique A	1,0 g
butylhydroxytoluène	0,1 g
	11,0 g
	6,0 g
alcool gras éthoxylé	4, 0 g
huile de paraffine	10,0 g
	eau déminéralisée On chauffe le Cremophor EL à 60°C, on dissour sous agitation la substance active et le butylhydroxy on mélange l'isopropanol contenant en solution l'este benzoïque (solution I). On disperse par ailleurs le C l'eau sous agitation énergique (solution II). On méla tion II sous bonne agitation et par petites portions solution I. On règle le pH du mélange à 4,5 à l'aide nolamine. Le gel fini est introduit dans des tubes po de protection intérieur. Exemple 14 solution ester salicylique de l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A huile de ricin hydrogénée éthoxylée (Gremophor RH 40 de la firme BASF AG, Ludwigshafen, R.F.A.) polyéthylène glycol 400 huile de ricin éthoxylée (Softigen 767 de la firme Chemische Werke, WITTEN, R.F.A.) eau déminéralisée Q.S. pour On mélange le Cremophor RH 40 et le Soltigen chauffe à 70°C. On dissout la substance active sous a et on ajoute le polyéthylène glycol 400. On refroidit à 40°C et on ajoute lentement sous agitation de l'eau à 40°C. On filtre la solution finie et on l'introduit dans des flacons de 100 ml. Exemple 15 Crème ester salicylique de l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A butylhydroxytoluène monostéarate de glycérol stéarate du polyéthylène glycol 400 alcool gras éthoxylé

	ester p-hydroxybenzoīque (Nipasteril de la firme Nipalaboratorium, Hambourg, R.F.A.)	0,2 g
	parfum	-0,1 g
	eau déminéralisée Q.S. pour	100,0 g
5	On fond les matières grasses et on disperse da	ns la masse
	sous agitation à 65°C la substance active en poudre tre	
	et le butylhydroxytoluène (solution I). On fait bouill	
	ailleurs de l'eau avec l'ester p-hydroxybenzoïque et on	refroidit
	à 65°C (solution II). On émulsionne la solution II sous	s bonne
10	agitation et par petites portions dans la solution I.	
	dissement à 45°C, on ajoute le parfum et on refroidit	
	sous agitation à température ambiante. La crème finie	
ě	duite dans des tubes portant un vernis de protection in	ntérieur.
	Exemple 16	
15	gel	
	ester salicylique de l'acide 11-cis-13-déméthyl- vitaminique A	0,01 g
	butylhydroxytoluène	0,1 g
	huile de ricin éthoxylée (Cremophor EL de la firme BASF AG, Ludwigshafen, R.F.A.)	35,0 g
20	isopropanol	20, 0 g
	acide polyacrylique (Carbopol de la firme Goodrich, Hambourg, R.F.A.)	1,5 g
	triéthanolamine	0,002 g
,	ester p-hydroxybenzoïque (Nipasteril de la firme Nipalaboratorium, Hambourg, R.F.A.)	0,2 g
25	eau déminéralisée Q.S. pour	100,0 g
	On chauffe le Cremophor EL à 60°C, on y dissout	
	active et le butylhydroxytoluène sous agitation et on m	nélange
	l'isopropanol contenant en solution l'ester-p-hydroxybe	enzoïque
	(solution I). On disperse par ailleurs le Carbopol sous	forte
30	agitation dans l'eau (solution II). On mélange la solut	ion II sous
	bonne agitation et par petites portions avec la solution	on I. On
	règle le pH du mélange à 4,5 par la triéthanolamine. Or	introduit
	le gel fini dans des tubes portant un vernis de protect	ion interne.
	Exemple 17	र । इ
3 5	solution	
	acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans	0,5 g

	huile de ricin hydrogénée éthoxylée (Cremophor RH 40 de la firme BASF AG, Ludwigshafen, R.F.A.)	35,0	g	
	polyéthylène glycol 400	35,0	g	
	huile de ricin éthoxylée (Softigen 767 de la firme Chemische Werke, Witten, R.F.A.)	10,0		
5	eau déminéralisée Q.S. pour	100,0	g	
	On mélange le Cremophor RH 40 et le Softigen 767			
	chauffe à 70°C. On dissout la substance active sous agita	tion	-	
	dans la masse et on ajoute le polyéthylène glycol 400. On		oidit	
	la solution à 40°C et on ajoute lentement sous agitation			
10			÷	
	par exemple dans des flacons de 100 ml.			
	Exemple 18			
	crème			
	acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans	1,0	g	
15	butylhydroxytoluène	0,1	g.	
	monostéarate de glycérol	11,0	g	
	stéarate de polyéthylène glycol 400	6,0	g	
•	alcool gras éthoxylé	4,0		
	huile de paraffine	10,0	g	
20	ester p-hydroxybenzoïque (Nipastéril de la firme Nipa- laboratorium, Hambourg, R.F.A.)	0,2	g	
	parfum	0,1	g	
	eau déminéralisée Q.S. pour	100,0	g	
•	On fond les matières grasses et on y disperse la	substa	nce	
25	active à l'état de poudre extrêmement fine et le butylhyd	roxyto	-	
	luène sous agitation à 65°C (solution I). On fait bouilli	r par		
	ailleurs de l'eau avec l'ester hydroxybenzoïque et on ref	roidit	;	
	à 65°C (solution II). On émulsionne la solution II dans la	a solu	tion	
	I sous bonne agitation et par petites portions. Après ref	roidis	5 —	
30	sement à 45°C, on ajoute le parfum et on refroidit l'émul	sion		
-	sous agitation à température ambiante. On introduit la crème finie			
	dans des tubes portant un vernis de protection intérieur.			
	Exemple 19			
	gel	•		
3 5	acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans	.0,01	g	
-	butylhydroxytoluène '	0,1		

	huile de ricin éthoxylée (Cremophor EL de la fir BASF AG, Ludwigshafen, R.F.A.)	me 35, 0 g	
	isopropanol	20,0 g	
	acide polyacrylique (Carbopol de la firme Goodrich, Hambourg, R.F.A.)	1,5 g	
_	triéthanolamine	0,002 g	
5	ester p-hydroxybenzoīque (Nipasteril de la firme Nipalaboratorium, Hambourg, R.F.A.)	0,2 g	
	eau déminéralisée Q.S	. pour 100,0 g	
-	On chauffe le Cremophor EL à 60°C, on y	dissout sous agi-	
	tation la substance active et le butylhydroxytolu	uène et on mélange	€
10	l'isopropanol contenant en solution l'ester hydro	oxybenzoïque	
	(solution I). On disperse par ailleurs le Carbopo	ol sous agitation	
	vigoureuse dans l'eau (solution II). On mélange		-
	à la solution I sous bonne agitation et par peti-		
	règle le pH du mélange à 4,5 par la triéthanolam		
15	For the Volling to	e protection inté-	-
	rieur.	•	
	Exemple 20		
•	lotion capillaire		•
	acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A	0, 5 g	
20	éthanol	60, 0 g	
	ester de polyol et d'acide gras	0,5 g	
	acide lactique	0,12 g	
	parfum	1,0 g	•
25		. pour 100,0 g	
2 5	On dissout la substance active, le parfu		
	nolvol of discide many devices		
	polyol et d'acide gras dans l'éthanol, on ajoute	l'eau et l'acide	
	lactique. Après 5 jours de conservation on filtre	l'eau et l'acide	
	lactique. Après 5 jours de conservation on filtre dans des flacons de couleur brune.	l'eau et l'acide e et on introduit	
30	lactique. Après 5 jours de conservation on filtre dans des flacons de couleur brune. On donne ci-après, à titre purement illus	l'eau et l'acide e et on introduit stratif, les for-	
30	lactique. Après 5 jours de conservation on filtre dans des flacons de couleur brune. On donne ci-après, à titre purement illus mules de compositions ihérapeutiques ou véhicules	l'eau et l'acide e et on introduit stratif, les for- s médicamenteux	
30	lactique. Après 5 jours de conservation on filtre dans des flacons de couleur brune. On donne ci-après, à titre purement illus mules de compositions 'hérapeutiques ou véhicules convenant tout spécialement à l'application systémes.	l'eau et l'acide e et on introduit stratif, les for- s médicamenteux	
30	lactique. Après 5 jours de conservation on filtre dans des flacons de couleur brune. On donne ci-après, à titre purement illus mules de compositions ihérapeutiques ou véhicules convenant tout spécialement à l'application systé Exemple 21	l'eau et l'acide e et on introduit stratif, les for- s médicamenteux	
30	lactique. Après 5 jours de conservation on filtre dans des flacons de couleur brune. On donne ci-après, à titre purement illus mules de compositions ihérapeutiques ou véhicules convenant tout spécialement à l'application systé Exemple 21 gouttes	l'eau et l'acide e et on introduit stratif, les for- s médicamenteux émique.	
30	lactique. Après 5 jours de conservation on filtre dans des flacons de couleur brune. On donne ci-après, à titre purement illus mules de compositions ihérapeutiques ou véhicules convenant tout spécialement à l'application systé Exemple 21	l'eau et l'acide e et on introduit stratif, les for- s médicamenteux émique. 0,1 g	
	lactique. Après 5 jours de conservation on filtre dans des flacons de couleur brune. On donne ci-après, à titre purement illus mules de compositions 'hérapeutiques ou véhicules convenant tout spécialement à l'application systé Exemple 21 gouttes acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A propylène glycol	l'eau et l'acide e et on introduit stratif, les for- s médicamenteux émique.	

On mélange l'éthanol et le propylène glycol et on dissout dans le mélange, sous agitation, la substance active en chauffant à 35°C. Après filtration, on introduit la solution dans des flacons compte-gouttes de couleur sombre.

5 Exemple 22

Capsules de gélatine dure

acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A

0,005 g

lactose.

Q.S. pour 0,25 g

On tamise les constituants, on les mélange et on les intro-10 duit dans des capsules de gélatine dure de numéro 2 sur une machine appropriée au remplissage et à la fermeture des capsules.

Exemple 23

gouttes

ester salicylique de l'acide 11-cis-13-déméthyl-15 vitaminique A

0,1 g

propylène glycol

25,0 g

éthanol

50,0 g

On mélange l'éthanol et le propylène glycol et on dissout dans le mélange la substance active en chauffant à 35°C sous agita-20 tion. Après filtration, on introduit la solution dans des flacons

compte-gouttes de couleur sombre.

Exemple 24

capsules de gélatine dure

ester salicylique de l'acide 11-cis-13-déméthyl-25. Vitaminique A

0,005 g

lactose

Q.S. pour 0,25 g

On tamise les constituants, on les mélange et on les introduit dans des capsules de gélatine de numéro 2 sur une machine appropriée à remplir et fermer les capsules.

30 Exemple 25

gouttes

acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans

0.1 g

propylène glycol

25.0 g

éthanol

Q.S. pour 50,0 g

On mélange l'éthanol et le propylène glycol et on dissout 35 dans le mélange la substance active sous agitation en chauffant à 35°C. Après filtration, on introduit la solution dans des flacons compte-gouttes de couleur sombre.

Exemple 26

capsules de gélatine dure

5 acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans 0,005 g lactose complément à 0,25 g

On tamise les constituants, on les mélange et on les introduit dans des capsules de gélatine dure de numéro 2 sur des machines appropriées à remplir et fermer les capsules.

- REVENDICATIONS -

1. Acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A et ses dérivés, répondant à la formule I, et dérivés de l'acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans, répondant à la formule II:

formules dans lesquelles

10

15

25

30

35

R¹ représente un groupe alcoxy en C₁-C₄, un groupe phénoxy éventuellement substitué par des groupes hydroxy ou carboxyle, un groupe amino éventuellement mono- ou di-substitué par des groupes alkyle en C_1-C_Δ ou par des groupes phényle qui peuvent eux-mêmes être éventuellement substitués par des groupes hydroxy, alkyle en C_1-C_4 , carboxyle, carboxyméthyle ou carboxyéthyle, un hétérocycle azoté saturé de 3 à 6 sommets contenant éventuellement de l'oxygène comme élément du cycle, un groupe acyle en C_2-C_4 , le groupe azide ou un reste d'hydrazine éventuellement substitué par un groupe méthyle ou phényle, ou le radical $C_{18}H_{25}CO-O-$ avec la configuration de l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A; et R² représente un groupe alcoxy en C_2-C_4 , un groupe phénoxy éventuellement substitué par des groupes hydroxy ou carboxyle, un groupe amino éventuellement mono- ou di-substitué par des groupes alkyle en $C_1-C_{\underline{A}}$ ou par des groupes phényle qui peuvent eux-mêmes être éventuellement substitués par des groupes hydroxy, alkyle en C1-C4, carboxyle, carboxyméthyle ou carboxyéthyle, un hétérocycle azoté saturé de 3 à 6 sommets contenant éventuellement de l'oxygène comme élément cyclique, un groupe acyle en C2-C4, le groupe azido, un reste

d'hydrazine éventuellement substitué par des groupes méthyle ou phényle ou le radical $^{\rm C}_{18}{}^{\rm H}_{25}{}^{\rm CO-O-}$ avec la configuration de l'acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans.

- 2. L'ester éthylique de l'acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans.
 - 3. L'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A.
- 4. Le 4'-carbéthoxyanilide de l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A.
- 5. L'ester salicylique de l'acide 11-cis-13-déméthyl-vita-minique A.
- 10 6. Le 3',4'-diméthylanilide de l'acide 11-cis-13-déméthylvitaminique A.
 - 7. Le pipéridide de l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A.
 - 8. Le morpholide de l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A.
- 9. Procédé de préparation de l'acide 11-cis-13-déméthyl-vita-15 minique A, de l'acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans et de leurs dérivés répondant aux formules I et II:

dans lesquelles

5

R¹ représente un groupe alcoxyl en C₁-C₄, un groupe phénoxy éventuellement substitué par des groupes hydroxy ou carboxyle, un groupe amino éventuellement mono- ou di-substitué par des groupes alkyle en C₁-C₄ ou par des groupes phényle eux-mêmes éventuellement substitués par des groupes hydroxy, alkyle en C₁-C₄, carboxyle, carboxyméthyle ou carboxyéthyle, un hétérocycle azoté saturé de 3 à 6 sommets contenant éventuellement de l'oxygène comme élément

du cycle, un groupe acyle en C_2-C_4 , le groupe azido, un reste d'hydrazine éventuellement substitué par des groupes méthyle ou phényle ou le radical $C_{18}^{\rm H}_{25}^{\rm CO-O-}$ ayant la configuration de l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A, et

 R^2 représente un groupe alcoxy en C_1 - C_4 , un groupe phénoxy éventuellement substitué par des groupes hydroxy ou carboxyle, un groupe amino éventuellement mono- ou di-substitué par des groupes alkyle en C_1 - C_4 ou par des groupes phényle eux-mêmes éventuellement substitués par des groupes hydroxy, alkyle en C_1 - C_4 , carboxyle, carboxyméthyle ou carboxyéthyle, un hétérocycle azoté saturé de 3 à 6 sommets contenant éventuellement de l'oxygène comme élément du cycle, un groupe acyle en C_2 - C_4 , le groupe azido, un reste d'hydrazine éventuellement substitué par des groupes méthyle ou phényle ou le radical $C_{18}H_{25}CO$ -O- ayant la configuration de l'acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans, le procédé se caractérisant en ce que l'on fait réagir un composé de formule III avec un composé de formule IV:

10

30

 X^{\odot} représente un reste d'acide organique ou minéral et R^3 un atome d'hydrogène, un groupe alkyle en C_1-C_4 , un ion ammonium ou un ion de métal alcalin, dans un solvant inerte à une température de -20 à +30°C, en présence d'une base, ce qui donne un mélange d'isomères des composés de formule V et VI

15

30

dans lesquelles R³ a la signification indiquée plus haut, que 10 l'on sépare et, le cas échéant, en partant des acides purs et en passant par le chlorure d'acide correspondant, on prépare de la manière habituelle un dérivé d'acide de formule I ou II.

- 10. A titre de médicaments nouveaux, utiles notamment pour le traitement de l'acné et des désordres s'accompagnant de phénomènes de kératinisation, les composés selon la revendication 1.
- 11. Compositions thérapeutiques contenant comme constituant actif un composé au moins selon la revendication 1.
- 12. Compositions thérapeutiques selon la revendication 11, caractérisées en ce qu'elles contiennent comme constituants actifs des dérivés de l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A répondant à la formule I.
 - 13. Compositions thérapeutiques selon la revendication 11, caractérisées en ce qu'elles contiennent comme constituant actif l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A.
- 25 14. Compositions thérapeutiques selon la revendication 11, caractérisées en ce qu'elles contiennent comme constituant actif l'ester salicylique de l'acide 11-cis-13-déméthyl-vitaminique A.
 - 15. Compositions selon la revendication 11, caractérisées en ce qu'elles contiennent comme constituant actif l'acide 13-déméthyl-vitaminique A entièrement trans ou son ester méthylique.
 - 16. Compositions thérapeutiques selon la revendication 11, caractérisées en ce qu'elles contiennent, en plus des constituants actifs, des véhicules et diluants usuels.
- 17. Formes d'administration des compositions thérapeutiques selon l'une quelconque des revendications 11 à 16.